PHIẾU HỌC TẬP
NGUYÊN TỬ

Môn: Khoa hoc tự nhiên 7

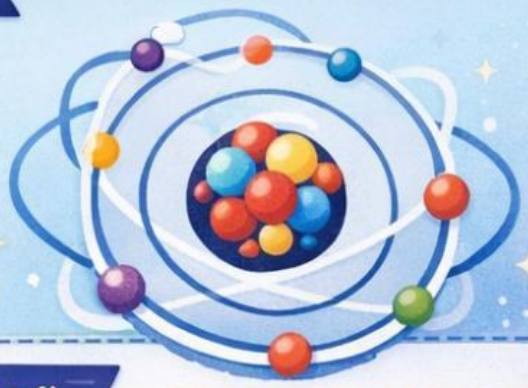
Chủ đề: Nguyên tử

PHẦN 1. KHÁM PHÁ MÔ HÌNH NGUYÊN TỬ (Nối)

Cột A (Đặc điểm)	Cột B (Nội dung
1 Vì tri của hạt nhàn	Nàm ở tám của nguyên tử
2 Chuyến đòng của electron	Chuyến đòng rát nhanh quanh hạt nhàn.
3 Quỹ đao của electron	Theo những quỹ đạo xác định.
4 Cách sáp xếp lớp vó	Sáp xếp thành từng lớp.

PHẦN 2. QUY TẮC "XẾP CHỖ" ELECTRON

- Lòp 1: Tòi đa 2 e
- Lòp 2: Tối đa 8 e
- Lòp 3:
- Các lớp ngoài: Proton = Electron



PHẦN 3. KỸ SƯ XẮY DỰNG NGUYÊN TỬ (Kéo thá)

Nguyên tử Nitrogen (N)



Nguyên tử Silicon (Si)



2 2 8 4

PHẦN 4. QUAN SÁT MÔ HÌNH (Trắc nghiệm)

Số lớp electron của Oxygen là:

- [ ] A. 1 lớp
- [x] B. 2 lớp ✔
- [ ] C. 3 lớp

Số electron lớp ngoài cùng của Oxygen:

- [ ] A. 2 electron
- [ ] B. 6 electron
- [ ] C. 8 electron

LIVEWORKSHEETS